



Удобрение Кальцевой Селитрой Для Растения Пшеницы Исследование Влияния

Saidmirzayeva Dilnoza Bakdurdiyevna
Jizzakh Polytechnic Institute

Received 27th Jun 2022, Accepted 18th Jul 2022, Online 10th Aug 2022

Annotation: *Kaltsievo-azotnoe udobrenie, analiz sodержashchixsya v nem pitatelnyx veshchestv; role Samacroelementa v jizni plant; izuchenie vzaimodeystvia azotsoderjashchego veshchestva v selitre s macroelementom kaltsia; izuchaetsya spros na eto udobrenie v selskom hozyaystve.*

Key words: *Kaltsievaya salt, Ion Ca^{2+} , Ion NO_3^- , symbiotic effect, vliyanie udobreniy na pochvu, photosynthesis.*

Целью настоящего исследования является оценка внедрения в производство жидкого смешанного удобрения-Удобрения с нитратом кальция, соответствующего физико-химическим характеристикам существующего удобрения. При этом было изучено комплексное воздействие удобрения кальцевой селитры на растение [5].

Кальцевая селитра-это удобрение, которое содержит 2 различных элемента питания, а именно азот и кальций, которые так необходимы растению. Это белое, гранулированное, растворимое, минеральное удобрение, содержащее Ca-15%, азот-27% и озон, то есть 0,2% цинка. Это вариант удобрения, который подходит для любой обрабатываемой площади, любой почвы и любых погодных условий.[2] кальцево – нитратная [$(Ca^{+2}) - (NO_3^-)$] среда создает нейтральность в почве и стимулирует поглощение питательных веществ корнями. Это приводит к недостаточному снабжению растения питательными веществами [1].

Как проводилось исследование?

Растение пшеницы, выращиваемое в теплицах, несколько раз в течение вегетационного периода в солнечных условиях подкармливали удобрением из кальцевой селитры $[Ca(NO_3)_2]$. Таким способом проверялось количество растворимого кальция и содержание нитратов, запасенных азотом.[6] при этом сначала измеряется общий вес растения пшеницы, вес головки и вес стебля в граммах, а затем количество нитрата кальция эквивалентно соответствующим образом (0,3:1; 0,6:1; 0,9:1; 1;2;1) добавлено в количествах. В ходе эксперимента было выяснено, какое влияние оказывает на растение пшеницы нитрат-Ион(NO_3^-), запасующий в себе кальций и азот.

Результаты были следующими:

Кальцевая селитра, запасая в своем составе растворимый кальций, хорошо усваивалась корнями растения, в то время как в почве, содержащей аммоний, это вещество кальция нейтрализовало

почвенную среду и подняло уровень поглощения аммония почти с 14% до 50%.[4] Известно, что кальций является макроэлементом, необходимым для растений, и что он способствует образованию органического вещества путем поглощения CO_2 растением в процессе фотосинтеза. Кроме того, они улучшают поглощение азота в почве растением. В то время как азот в нитратах обеспечивает прорастание растения, хороший урожай [3].

Таким образом, экспериментально доказано, что удобрение кальциевой селитрой обладает следующими преимуществами:

1. наличие азота в качестве основного питательного вещества;
2. влияние элемента кальция как на растение, так и на почву;
3. Наличие как питательных элементов в одном удобрении, так и в соответствии с показателями экономической эффективности [2].

В заключение следует отметить, что эффект супер-удобрения кальциевой селитры на растение пшеницы дал эффективный результат. Он исходил из того, что основным питательным веществом является азот (NO_3^-), который легко всасывается в корень, а кальций (Ca^{+2}) является одним из необходимых растению питательных веществ.

LITERATURE

1. Azeem, B., et al., Review on materials and methods to produce controlled release coated urea fertilizer. *Journal of Controlled Release*, 2014. 181(0): p. 11-21.
2. Parvizi, H., A.R. Sepaskhah, and S.H. Ahmadi, Effect of drip irrigation and fertilizer regimes on fruit yields and water productivity of a pomegranate (*Punica granatum* (L.) cv. Rabab) orchard. *Agricultural Water Management*, 2014. 146: p. 45-56.
3. Rahman, M.M., et al., Production of slow release crystal fertilizer from wastewaters through struvite crystallization A review. *Arabian Journal of Chemistry*, 2014. 7(1): p. 139-155.
4. M. Rodriguez, H. Zea, Evaluation of a synthesis process for the production of calcium nitrate liquid fertilizer. *International Journal of CHemTech Research*, Vol.7, No.4, pp 1960-1965, 2014-2015
5. Adams, J.R. and A.R. Merz, Hygroscopicity of Fertilizer Materials and Mixtures. *Industrial & Engineering Chemistry*, 1929. 21(4): p. 305-307.
6. Pierre, W.H., Nitrogenous Fertilizers and Soil Acidity: I. Effect of Various Nitrogenous Fertilizers on Soil Reaction1. 1928. p. 254-269.